PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2004-262703

(43)Date of publication of application: 24.09.2004

(51)Int.Cl.

CO3C 3/19

C030 3/21 G02B 1/00

(21)Application number : 2003-053603

.....

(22)Date of filing:

28.02.2003

(71)Applicant : MINOLTA CO LTD

(72)Inventor: NAKAYAMA KAZUTOSHI

DEKI MANABU

(54) OPTICAL GLASS AND OPTICAL ELEMENT

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide optical glass which does not substantially contain a Pb compound, has a medium refractive index, a low dispersion, and low Tg and TL, and is suitable for precision press forming.

SOLUTION: The optical glass contains 40–50 wt.% P2O5, 0.1–5 wt.% B2O3, 1–30 wt.% ZnO, 15–49 wt.% BaO, 0–15 wt.% SrO (including zero), 0–5 wt.% CaO (including zero), 0–5 wt.% MgO (including zero), 35–50 wt.% the sum of RO's (R is Zn, Ba, Sr, Ca, and Mg), 0–0.5 wt.% Li2O (including zero), 1–12 wt.% Na2O, 0–10 wt.% K2O (including zero), 2–15 wt.% the sum of R'2O's (R' is Li, Na, and K), 1–5 wt.% Al2O3, and 0.1–4 wt.% Bi2O3.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

(18) 日本国特許庁(JP)

(12)公開特許公報(A)

(11)特許出顧公開番号

特第2004-262703 (P2004-262703A)

(43) 公開日 平成16年9月24日 (2004.9.24)

(51) Int.C1.7		F.I			テーマコード	(参考)
COSC	3/19	CO3C	3/19		4G062	
COSC	3/21	C03C	3/21	*		
G02B	1/00	GO2B	1/00			

		器查請求	未開求 請求項の数 5 OL (全 11 頁)
(21) 出 級番号 (22) 出顧日	特願2003-53603 (P2003-53603) 平成15年2月28日 (2003. 2. 28)	(71) 出願人	000006079 ミノルタ株式会社 大阪府大阪市中央区安土町二丁目3番13 号 大阪岡際ビル
		(74) 代理人	100085501 弁理士 佐野 静夫
		(74) 代理人	100111811 弁理士 山田 茂樹
		(72) 発明者	中山 和俊 大阪市中央区安土町二丁目3番13号 大 阪国際ビル ミノルタ株式会社内
		.(72) 発明者	出来 学 大阪市中央区安土町二丁目3番13号 大 阪国際ビル ミノルタ称式会社内
			最終頁に続く

(54) [発明の名称] 光学ガラス及び光学案子

(57)【要約】

【課題】 Pb 化合物を実質的に含有せず、中屈折率・低分散であって、しかも Tg 及び T が低く精密プレス成形に適した光学ガラスを提供する。。

【解決手段】重量%で、 P_2 O_5 : $40\sim50\%$ 、 B_2 O_3 : $0.1\sim5\%$ 、Z n O: $1\sim30\%$ 、B a O: $15\sim49\%$ 、S r O: $0\sim15\%$ (ただし、ゼロを含む)、C a O: $0\sim5\%$ (ただし、ゼロを含む)、M g O: $0\sim5\%$ (ただし、ゼロを含む)、R O (R=Z n, B a, S r, C a, M g) O: $0\approx5\%$ (ただし、ゼロを含む)、R O: $0\approx5\%$ (ただし、ゼロを含む)、R O: $0\approx10\%$ (ただし、ゼロを含む)、 R^2 O: $0\approx10\%$ (R^2 O: $0\approx10\%$ O: $0\approx10\%$ ($0\approx10\%$ O: $0\sim10\%$ O: $0\sim10$

【選択図】 なし

```
【特許請求の範囲】
【請求項1】
重量%で、
P 2 O 5 : 40~50%,
B_2 O_3 : 0.1 \sim 5\%
Z n O : 1 \sim 30\%
BaO: 15~49%,
SгО:0~15%(ただし、ゼロを含む)、
CaO:0~5% (ただし、ゼロを含む)、
MgO:0~5%(ただし、ゼロを含む)、
                                                 10
RO (R=Zn, Ba, Sr, Ca, Mg) の総量: 35~50%、
Li2 O:0~0.5% (ただし、ゼロを含む)、
Na20:1~12%,
K2010~10% (ただし、ゼロを含む)、
R'20(R'=Li, Na, K)の総量:2~15%、
A 1 2 O 3 : 1 ~ 5 % s
B i _{2} O _{3} : 0. 1 ~ 4 %
の各ガラス成分を有することを特徴とする光学ガラス。
【請求項2】
重量%で、
                                                 20
Y 2 O 3 : 5%以下、
Gd2O3:5%以下、
N b 2 O 5 : 5%以下、
WO3:5%以下、
Sb<sub>2</sub>O<sub>3</sub>:0.5%以下
のガラス成分の1種または2種以上をさらに含有する請求項1記載の光学ガラス。
【請求項3】
ガラス転移温度Tgが450℃以下、液相温度Tェが900℃以下、屈折率ngが1.5
5~1.65の範囲、アッベ数 v a が 5 5~65の範囲である請求項 1 又は 2 に記載の光
学ガラス。
                                                 30
【請求項4】
請求項1~3のいずれかに記載の光学ガラスからなることを特徴とする光学素子。
【請求項5】
請求項1~3のいずれかに記載の光学ガラスを精密プレス成形して作製されたことを特徴
とする光学素子。
【発明の詳細な説明】
[00001]
【発明の属する技術分野】
本発明は光学ガラス及びこの光学ガラスからなる光学素子に関し、より詳細には中屈折率
で低分散で、ガラス転移温度および液相温度が比較的低く、精密プレス成形に適した光学 40
ガラス及びこの光学ガラスからなる光学素子に関するものである。
[00002]
【従来の技術】
近年、急速に普及してきたデジタルカメラや家庭用ムービーカメラ等の光学機器において
は、よりコンパクトで高性能な撮影光学系やファインダ光学系等が要望されている。この
ような光学系を実現するための光学設計上の要請から、中屈折率(Nd:1.55~1.
65) で低分散 (vd:55~65) の光学恒数を有する光学ガラスの需要が高まってい
る。
```

また、光学機器の小型・軽量化を図るために上記撮影光学系やファインダ光学系等にも、

[0003]

非球面レンズを使用することが近年多くなってきた。しかし、従来の切削・研磨によってレンズを非球面形状に加工することは難しく、必然的に生産コストが高くなっていた。そこで、非球面形状など加工困難な形状のガラスの成形を比較的容易にできる技術として、モールド成形法(精密プレス成形法)が注目されている。この成形法によれば、従来は必要であったレンズの研磨および切削工程などが不要となり低コスト化が図れる。したがって、精密プレス成形法を用いて前述の中屈折率で低分散の光学値数を有する光学ガラスを、非球面レンズにすることができれば、低コストでコンパクトかつ高性能な撮影光学系やファインダ光学系が実現でき非常に効果的である。

[0004]

この精密プレス成形法は再加熱方式とダイレクトプレス方式とに大別できる。再加熱方式は、ほぼ最終製品形状を有するゴブプリフオームあるいは研磨プリフォームを作成した後、これらのプリフオームを軟化点以上に再び加熱し、加熱した上下金型によりプレス成形して最終製品形状とする方式である。一方、ダイレクトプレス方式は、加熱した金型上にガラス溶融炉から溶融ガラス滴を直接滴下し、プレス成形することに最終品形状とする式である。これらいずれの方式における精密プレス成形法でもガラスを成形する場合に、プレス金型をガラス転移温度(以下「Tg」と記すことがある)近傍またはそれ以上の湿度にする必要がある一方、ガラスのTgが高いほどプレス金型の表面酸化や金属組成の変化が生じ、金型の劣化が激しくなって金型寿命が短くなる。金型劣化を抑制するため、生をしては、成形雰囲気を窒素などの不活性雰囲気に制御することが考えられるが、生きコストの上昇を招く。したがって、精密プレス成形法に用いるガラスとしてはTgのできるだけ低いものが望ましい。また、液相温度(以下「Tg」と記すことがある)についてもTg同様に低い方が望ましい。

[0005]

そこで、中屈折率で低分散の光学恒数を有する光学ガラスにおいてもTg、Tlを低くする開発研究がこれまでから種々行われている。例えば、特許文献1では、 P_2 O₅ - ZnO-Li₂O系の光学ガラスにGd₂O₃を添加することにより液相温度を下げて、中屈折率・低分散、比較的低Tg、Tlにする技術が提案されている。また特許文献2では、 P_2 O₅ - ZnO-R₂O-La₂O₃系の光学ガラスにおいてそのガラス組成比を特定範囲にすることにより低Tgとする技術が提案されている。

[0006]

【特許文献1】

特開2000-72474号公報(特許請求の範囲、

[0006]~

(00071)

【特許文献2】

特開平9-278479号公報(特許請求の範囲、

[0.013]~

[0015])

[0007]

【発明が解決しようとする課題】

しかしながら、特許文献 1 及び特許文献 2 で提案されている光学ガラスは T g 、 T 1 を低くすることにはある程度成功しているが、 L 1 2 0 を多く含有するため、 T L を低くすることに伴って T L におけるガラスの粘性が低くなりすぎる問題があった。

[8000]

ガラスの粘性の問題をさらに詳しく説明する。精密プレス成形におけるガラスの粘性については許容範囲が存在し、その範囲をはずれた粘性状態では精密なレンズを得ることは困難であった。すなわち、ミクロ的な金型表面の転写(面の組さ)という意味では、滴の粘性が低いほどよい傾向をもつ一方、マクロ的な全体のレンズ形状という観点では、低粘性でプレスした場合はプレス時のひけ量が大きくなり曲面形状がうまく転写されないからである。その他、ガラスの粘性がプレスに与える影響としては、金型への焼きつき心厚等が

10

20

30

43

ある。

[00009]

また、特にダイレクトプレス方式では、 T_1 におけるガラスの粘性が低いと、プレスに最適な粘性まで冷却する際に時間がかかり、ガラス滴内部の温度分布が大きくなるため、中心部がプレスに適当な粘性になった時には周辺部が既に固化してしまっていて成形が困難になってしまう。したがって、ガラス粘性の問題は、再加熱方式よりもダイレクトプレス方式の方がより顕著に影響する。

[0010]

このように、精密プレス成形では、精密プレス成形に適した粘性状態が必要であるが、上記従来技術に記載された光学ガラスでは、精密プレス成形に適した粘性状態を低い液相温 10度T₁で実現することができなかった。

[0011]

なお、従来から液相温度を低くすると共に液相温度における粘性を高くするには光学ガラスにPb化合物を含有させるのが有効であることが知られていた。ところが、近年の環境問題への意識の高まりを受けて、人体への悪影響が懸念されているPb化合物を使用しないことが精密プレス成形用の光学ガラスについても強く要望されている。

[0012]

[0 0 1 3]

また本発明の目的は、上記の屈折率及びアッペ数を有し、生産性が高く低コスト化が図れる光学素子を提供することにある。

[0014]

【課題を解決するための手段】

本発明者等は前記目的を達成すべく、 T_1 を上げる La_2O_8 を使用せず、また粘性を低下させる Li_2O の添加量を最小限に留めることを前提に鋭意研究を行った結果、 Na_2O を添加することにより低 T_3 と高粘性を同時に実現でき、また AI_2O_3 を添加すると共に P_2O_3 の添加量を5O%以下に制限することにより高耐候性を実現でき、さらには Bi_2O_3 を添加することにより低 T_1 を実現できることを見出し本発明をなすに至った

[0015]

[0016]

ここでガラスの化学的耐久性の一層の向上や光学恒数の調整などの観点から、前記ガラス成分の総量は95%以上であるのが好ましく、前記ガラス成分の他、 Y_2 O₃:5%以下、Gd₂O₃:5%以下、Nb₂O₅:5%以下、WO₃:5%以下、Sb₂O₃:0.5%以下のガラス成分の1種または2種以上をさらに含有させてもよい。

[0017]

ここで、溶融生産性及び成形性などの観点から、ガラス転移温度Tgを450℃以下、液相温度T_Lを900℃以下、屈折率n_aを1.55~1.65の範囲、アッベ数ν_aを55~65の範囲とするのが好ましい。なお、ガラス転移温度Tgは、熱機械的分析装置を50

20

用いて毎分5℃の昇温条件で行った値である。液相温度T₁ は、900℃で5時間保持し急冷した後、ガラスの表面及び内部に失透物の発生の有無を目視で確認し判定したものである。

[0018]

また本発明によれば、前記光学ガラスからなる光学素子及び前記光学ガラスを精密プレス成形して作製したことを特徴とする光学素子が提供される。このような光学素子としてはレンズやプリズム、ミラーが好ましい。

[0019]

【発明の実施の形態】

本発明の光学ガラスの各成分を前記のように限定した理由について以下説明する。まず、 P_2 O_5 はガラス骨格を構成する成分(ガラスフォーマー)であり、その含有量が 4 O_5 未満であるとガラスが不安定となり、また本発明の目的とする光学恒数が得られない。他方、含有量を多くすると耐失透性及びガラスの安定性は向上するものの、含有量が 5 O_5 を超えると耐候性が劣悪となる。そこで P_2 O_5 の含有量を 4 O_5 O_5 の範囲と定めた。より好ましい含有量は 4 2 \sim 5 O_5 O_5 の範囲である。

[0020]

B₂O₃ は P₂O₅ と 同様にガラス骨格を構成する成分であり、 B₂O₃ の含有量が 0 . 1% 未満であるとガラスが失透しやすくなる。他方、含有量が 5% を超えるとガラスの安定性が低下する。そこで含有量を 0 . 1~5% の範囲と定めた。より好ましい含有量は 0 . 4~3% の範囲である。

[0021]

RO(R: 2n、8a、8r、6a0、8a0、8r0、8a0、8a0、8a0、8a0の安定性を向上させるとともに耐失透性を向上させ、且つ、屈折率を調整する効果を奏する。 RO成分の総量が 358 より少ないと前記効果が得られない。他方、総量が 508 を超えると耐候性が悪化するとともに本発明の目的とする光学恒数が得られなくなる。そこで RO成分の総量を 350 %の範囲と定めた。前記総量のより好ましい範囲は 370 4 8 %の範囲である。

[0022]

RO成分のうち2nOは、ガラスの安定性を向上させると共に、ガラス転移温度を低下させ、またガラスの耐候性を向上させる効果を奏する。2nOの含有量が1%より少ないと前記効果が十分には得られない。他方、含有量が30%を超えるとガラスの安定性が低下し液相温度が上昇する。そこで2nOの含有量を1~30%の範囲と定めた。より好ましい含有量は1~27%の範囲である。

[0023]

またRO成分のうち BaOはガラスの安定性を向上させる効果を奏する。 BaOの含有量が 15%より少ないと前記効果が十分には得られない。他方、含有量が 49%を超えると耐候性が悪化するとともに本発明の目的とする光学恒数が得られなくなる。そこで BaOの含有量を $15\sim49\%$ の範囲と定めた。より好ましい含有量は $15\sim45\%$ の範囲である。

[0024]

またS r O、C a O、M g O は、その含有量がそれぞれ1 5 %、5 %、5 %を超えると液 40 相温度が上昇するので、これらの成分を含有させる場合はそれ以下の含有量とする。 【 0 0 2 5 】

R'2 O (R'=Li, Na, K) 成分はガラス転移温度を低下させる効果を奏するが、R'2 O 成分の総量が 2 %より少ないと前記効果が得られない。他方、R'2 O 成分の総量が 1 5 %を超えると、ガラスの粘性が極端に低下し、液相温度が高くなり、耐候性が悪化する。そこで、R'2 O の総量を $2 \sim 1$ 5 %の範囲と定めた。より好ましい含有量は $2 \sim 1$ 2 %の範囲である。

[0026]

R'2 O成分のうち Li2 Oは、一般的にガラス転移温度を極端に低下させる成分として 有用であるが、反面、液相温度を上昇させ、且つガラスの粘性特性を変化させる。このた 50 め、私主2〇を大量に含有したガラスは、液相温度での粘性が非常に低くなってしまう。 そこで、Li2 Oの含有量をO。5%以下の範囲と定めた。より好ましい含有量はO、3 %以下である。

[0027]

また R' 2 O成分のうち N a 2 Oはガラス転移温度を低下させる成分として有用であるが 、LiaOのようには極端にガラスの粘性を低下させない。そこでNaaOを本発明の光 学ガラスの必須成分の一つとした。しかしその含有量が1%より少ないと前記効果が十分 には得られない。他方、含有量が12%を超えると、液相温度が主昇すると共にガラスの 粘性が低下し、耐候性も悪化する。そこで、NazOの含有量を1~12%の範囲と定め た。より好ましい含有量は1~10%の範囲である。

[0028]

R^{*} 2 O成分のうち K 2 Oは N a 2 Oと同様の効果を奏するが、その含有量が 1 O %を超 えると耐失透性が悪化し、液相温度が上昇する。そこでK2Oの含有量を10%以下の範 囲とした。より好ましい含有量は8%以下である。

[0029]

A 1_2 O_3 は、ガラスの粘性を増大させ、ガラスの耐候性を飛躍的に向上させる効果を奏 する。Al2O3の含有量が1%より少ないと前記効果が十分には得られない。他方、含 有量が5%を超えると所望の液相温度が得られなくなる。そこで、Al。Oaの含有量を 1~5%の範囲とした。より好ましい含有量は1%~3%の範囲である。

[0030]

Bi₂O₃は液相温度を飛躍的に低下させる効果を奏する。Bi₂O₃の含有量がO.1 %より少ないと前記効果が十分には得られない。他方、含有量が4%を超えると、ガラス の光透光性が極端に悪くなる。そこで、Bi203の含有量を0.1~4%の範囲と定め た。より好ましい含有量は0.1~3%の範囲である。

IOO311

また、本発明の光学ガラスでは、Y2O3、Gd2O3、Nb2O5、WO3、Sb2O 3 のガラス成分の1種または2種以上を必要によりさらに特定量含有させてもよい。これ ら成分に限定した理由をそれぞれ以下に説明する。

100321

YoOaとGdoOaとはガラスの化学的耐久性を向上させる効果を奏するが、5%を超 えて含有させると所望の液相温度が得られなくなることがある。したがってその含有量は 5%以下が好ましい。

100331

Nb205は、ガラスの化学的耐久性を向上させる効果を奏するが、5%を超えて含有さ せると所望の光学恒数が得られなくなるおそれがある。したがってその含有量は5%以下 が好ましい。

[0034]

WO。は光学恒数を調整するために含有させてもよいが、その含有量が5%を超えるとガ ラスの光透過性が悪化するとともに、所望の光学恒数が得ちれなくなる。したがって含有 量は5%以下が好ましい。

[0035]

Sb₂О₃は、清澄作用を向上させるために含有させてもよいが、その含有量は0.5% 以下で十分である。

[0036]

その他必要により、SiO₂ やGeO₂、TiO₂、ZrО₂、Ta₂ О₅、As₂ О₃ などの従来公知のガラス成分及び添加剤を本発明の効果を害しない範囲で風折率の調整等 を目的として5%まで添加してももちろん構わない。

100371

本発明の光学素子は前記光学ガラスを精密プレス成形することによって作製される。この 精密プレス成形法としては、溶融したガラスをノズルから、所定温度に加熱された金型へ 50

滴下しプレス成形するダイレクトプレス成形法、及びプリフォーム材を金型に載置してガラス軟化点以上に加熱してプレス成形する再加熱成形法が挙げられる。このような方法によれば研磨、研削工程が不要となり、生産性が向上し、また自由曲面や非球面といった加工困難な形状の光学素子を得ることができる。前述のように前記光学ガラスは液相温度における粘性が高いので、本発明の光学素子の製造方法として前記成形法の中でもダイレクトプレス成形法が好適である。

[0038]

[0039]

本発明の光学素子は、例えばデジタルカメラのレンズやレーザービームプリンタなどのコリメータレンズ、プリズム、ミラーなどとして用いることができる。

[0040]

【実施例】

以下に本発明を実施例により更に具体的に説明する。なお、本発明はこれら実施例に何ら 限定されるものではない。

[0041]

実施例1~13、比較例1~6

 P_2 O_5 原料としてメタリン酸塩又はピロリン酸塩を用い、他の成分については、メタリン酸塩、ピロリン酸塩、炭酸塩、硝酸塩、酸化物等を原料として使用し、表 I 及び表 I たっす目標組成となるようにガラスの原料を調合し、粉末で十分に混合して調合原料とした。これを I 、 I の

[0042]

なお、これらの測定は日本光学硝子工業会規格(JOGIS)の試験方法に準じて行った。屈折率(n_a)とアッベ数(ν_a)とは-25℃/時間で徐冷した時の値である。Tgの測定は熱機械的分析装置「TMA/SS6000」(Seiko Instruments Inc,社製)を用いて毎分5℃の昇温条件で行った。失透試験は、溶融したガラスを、900℃に保った炉内にて5時間保持した後、目視にて失透の有無を確認して行った。失透が確認できなかった場合を「〇」、失透が確認できた場合を「×」と記した。耐候性試験は、温度80℃/湿度95%の高温高湿槽において200時間保持した後、表面を実態顕微鏡により観察して行った。表面に曇り等の変化が見られなかった場合を「〇」、表面に曇り等が確認された場合を「×」と記した。

[0043]

【表1】

20

30

10

20

30

40

A A	12		-				1.5		0.5	22				6			1.0		53	44.8	- 28	61.6	432	O	이			
e E		3	1,0	12.5	25.5	_		4.8		8'6		1.6		0.5					9.8	42.8	1.581	61.8	438	0	0			
	=	42.7	0.0	12.0	24.6	8.3		Π.		9.5		1.6		0.5	1		_		9.5	44.9	1.589	60.9	417	0	0			
×	2	42.8	9.9	12.0	20.0	12.8	_	1		9.5		9		0.5			-	edenada.	9.5	44.8	1.584	61.5	406	0	0			
	6	44.3	10	56.9	15.9		-	-		8.6		9		0.5					9.8	42.8	1.581	59.4	388	0	0		,	
K	8	44.3	1.0	22.1	20.7					86		9:		0.5		mina!	e kuliĝi	Season N	8.8	42.8	1,582	1.09	380	0	0			
	7	44.8	0.5	17.3	25.5					9.6		1.6		0.5					9.8	42.8	1,581	609	384	0	0			
	9	42.4	1.0	12.5	32.2					9.8		9,1		0.5		The same and the same			9.8	44.7	1.585	610	384	0	0			
compensation or service and a	5	44.3	1.0	12.5	30.3					9.6		9		0.5	:				9.8	42.8	1.580	51.5	380	0	0			
measure and a	4	45.7	1.0	9.0	24.8	5.1	4			6.5		1.6		1.6		nes	5020		9.7	404	1,580	61.1	392	0	0			
a brother and a second	en.	46.0	1.1	9.1	23.6	4,8	14			96		971		3.5					06	38.8	1.585	59.3	394	0	0			
	2	49.4	P.1	92	23.0	4.0	1.5	crisio.		653		1.7		3.6					6.5	37.7	1,590	59.4	414	0	0			
	yan Kita	46.3		9.1	252	1,4	2.6			9.9		1,6		3.6	ious.		-		99	5:O ‡	1,592	59.4	417	0	٥			
		P ₂ O ₅	B,0,	ZnO	BaO	SrO	CaO	MgO	οίη	Nazo	K,O	Al ₂ O ₃	Y ₂ O ₃	Bi ₂ O ₃	Gd ₂ O ₃	, WO.	Nezos	S5203	RO	8	þu	ÞΛ	Tg(℃)	(相温度(900℃)	新蒙性			

【0044】 【表2】

- Constitution and the constitution of the con	比較例											
	1	2	3	4	5	6						
P₂0₅	54.0	51.5	43.4	44.5	47.4	46.2						
B ₂ O ₃		2.2	0.9	1.0	2.7	1.0						
ZnO	26.0	10.1	7.7	7.9	10.2	13.0						
BaO	10,0	25.2	29.6	30.3	28.2	21.6						
SrO		1.3			4.5							
CaO	2.0	1.6			1.6	10.0						
MgO												
Li ₂ O	3.0	2.7			2.7							
Na ₂ O			15.5	1.0		6.0						
K₂0				12.5								
Al ₂ O ₃	2.0	1.8	2.3	2.4		1.7						
Y ₂ O ₃					1.8							
Bi ₂ O ₃		0.4	0.5	0.5	0.5	0.5						
Gd ₂ O ₃	3.0	3.3			0.5							
WO ₃												
Nb ₂ O ₅												
Sb ₂ O ₃												
TiO ₂												
R ₂ Q	3.0	2.7	15.5	13.5	2.7	6.0						
RO	38.0	38.2	37.3	38.2	44.5	44.6						
nd	1.588	1,596	1.565	1.563	1.603							
νd	61.8	63.5	61.7	63.6	62.7							
Tg(℃)	390	392	383	418	387							
液相温度(900°C)_	0	0	0	O	0	× (>1000)						
耐候性	×	×	×	ж	х	NAMES OF THE OWNER						

10

[0045]

実施例1~13の光学ガラスでは、屈折率n。が1.580~1.595の範囲、アッベ 数 v a が 5 9 . 3 ~ 6 1 . 8 の範囲、 T g が 4 3 8 ℃以下、液相温度 T t が 9 0 0 ℃以下 と精密プレス成形に適したものであった。またいずれの光学ガラスも優れた耐候性を示し た。これに対して、PaOsの含有が多い比較例1及び比較例2の光学ガラスは耐候性に 問題があった。 N a 2 O 又は K 2 O の含有量が多い比較 例 3 および比較 例 4 の光学ガラス も耐候性に問題があった。 A l 2 O s を含有していない比較例 5 の光学ガラスも耐候性に 問題があった。 CaOの含有量が多い比較例 6 の光学ガラスは、液相温度が 1, 0 0 0 ℃ 以上となり精密プレス成形に適さないものであった。

[0046]

また、実施例13の光学ガラスと比較例1の光学ガラスの各温度における粘度を測定し粘 性曲線を求めた。結果を図1に示す。図1から明らかなように、温度1,100℃以下の 領域において同一温度であれば寒施例13の光学ガラスの方が比較例1の光学ガラスより も粘度が高い。特に温度900℃以下の領域では両者の粘度の差は大きくなっている。し たがって、実施例13の光学ガラスでは、適正に成形可能な温度領域を比較例1の光学ガ ラスよりも低くでき、成形金型の温度を低くして金型の寿命を長くできる。

[0047]

【発明の効果】

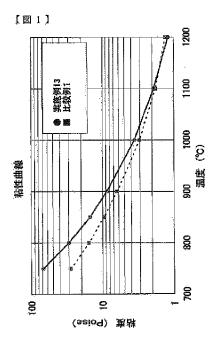
本発明の光学ガラスでは、P2O5、B2O3、ZnO、BaO、SrO、CaO、Mg O、Li₂O、Na₂O、K₂O、Al₂O₃、Bi₂O₃の各ガラス成分を特定量含有 させることにより、人体への悪影響が懸念されるPb化合物を用いることなく中屈折率・ 低分散 (na: 1.55~1.65, va: 55~65) を達成でき、しかも低Tg及び 低T₁ (Tg:450℃以下、T₁:900℃以下)とすることができ優れた精密プレス 成形性が得られる。

20

また本発明の光学素子は、前記光学ガラスを精密プレス成形することにより作製するので 、生産効率が高く低コスト化が図れる。

【図面の簡単な説明】

【図1】実施例13と比較例1の光学ガラスの粘性曲線である。



フロントページの続き

 F今一点(参考) 46062 AA04
 BB09
 DA01
 DB03
 DC02
 DC03
 DD05
 DE03
 DE04
 DE05

 EA01
 EA01
 EA02
 EB03
 EB04
 EC04
 EC02
 EC03
 ED04
 ED03
 ED04
 ED04
 ED04

The second secon